

В. ПЕТРАШЕНЬ.

## Цветная реакция на магний.

Если к раствору иода в иодистом калии на холоду прибавить NaOH до исчезновения окраски иода, то получается жидкость, которая непосредственно после своего приготовления образует с ионами магния темнокрасный осадок и может, таким образом, служить реактивом на  $Mg^{++}$ .

Аммониевые соли растворяют указанный осадок магния, поэтому в присутствии иона  $NH_4^+$  реакция не получается.

Щелочи обесцвечивают осадок, поэтому для удачной реакции при приготовлении реактива необходимо употреблять NaOH, как можно меньше.

Реактив, постоявший некоторое время после приготовления и заключающий, следовательно, уже  $IO_3^-$ , а не  $IO^-$ , не образует указанного осадка, поэтому для успеха реакции следует готовить реактив перед самым его применением.

Другие члены той же аналитической группы не дают описанной реакции, поэтому ею можно пользоваться для обнаружения  $Mg^{++}$  в присутствии  $Ba^{++}$ ,  $Sr^{++}$  и  $Ca^{++}$ .

*Вл. Петрашень.*

### Kolora reakcio por Mg.

Solvo de jodo per KI, senkolorigita senvarme per NaOH, faras reakciilon, kiu uzita tuj post sia preparo donas kun jonoj de  $Mg^{++}$  brunrug'an precipitaton. Amoniaj saloj solvigas la precipitaton kaj malefikas la reakcion. Alkaloj senkolorigas la precipitaton; tial pro sukceso de la eksperimento estas necese, ke por preparo de la reakciilo oni uzas NaOH kiel eble plej malmulte.

Ionoj de  $Ba^{++}$ ,  $Sr^{++}$  kaj  $Ca^{++}$  ne faras similan reakcion.

V. Petras'enj.

